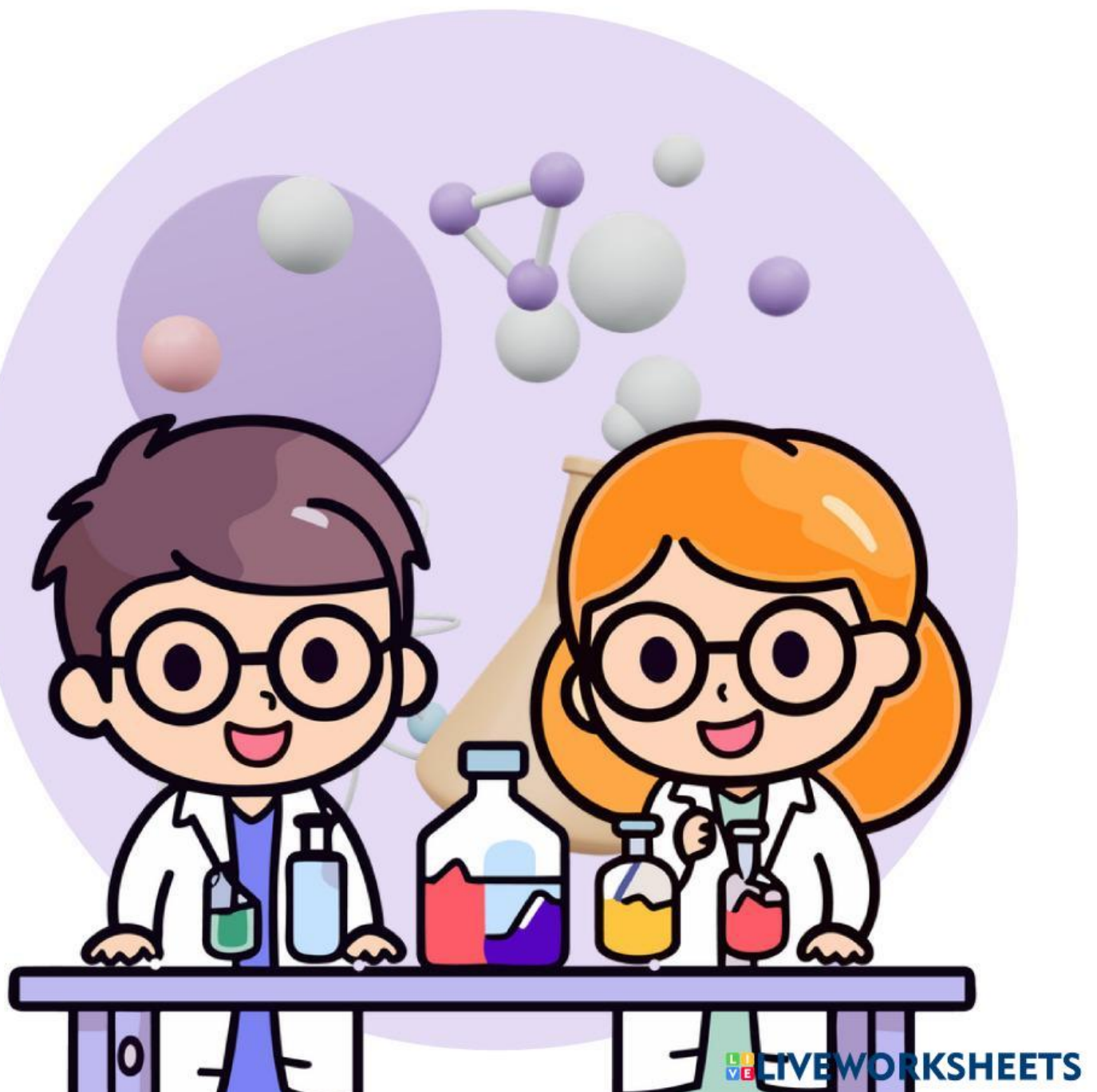


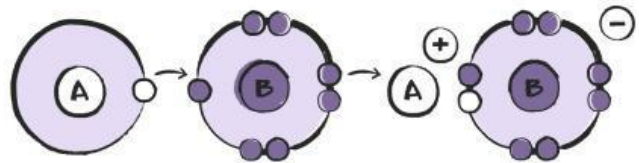
LKPD

IKATAN ION



TUJUAN PEMBELAJARAN

- Peserta didik mampu menjelaskan kestabilan atom
- Peserta didik mampu menggambarkan Lambang Lewis
- Peserta didik mampu membuat rumus kimia
- Peserta didik mampu menganalisis proses pembuatan ikatan ion



ikatan.....

ikatan.....

KESTABILAN ATOM

Lengkapi tabel berikut!

Unsur	Nomor Atom	Konfigurasi Elektrom
He	2	
Ne		2 8
	18	
Kr		
	54	
Rn	86	

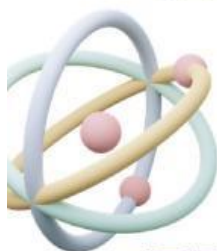
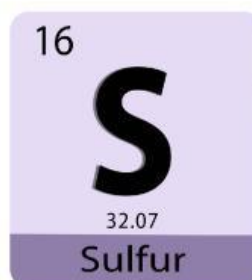
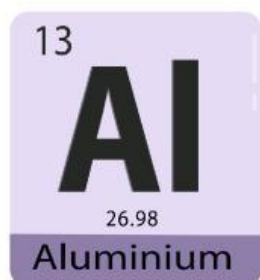
aturan

aturan

CARA MENCAPAI KESTABILAN

Melepaskan elektron	 elektron
• Membentuk ion positif • Terjadi pada unsur • Memiliki elektron valensi sampai dengan	• Membentuk ion • Terjadi pada unsur nonlogam • Memiliki elektron valensi sampai dengan

CONTOH SOAL



IKATAN ION

Tuliskan pendapat Anda mengenai ikatan ion!

LAMBANG LEWIS

Lengkapi tabel berikut dengan menggambarkan Lambang Lewisnya!

12 Mg 24.31 Magnesium	15 P 30.97 Phosphorus
6 C 12.01 Carbon	17 Cl 35.45 Chlorine

RUMUS KIMIA

Lengkapi tabel berikut!

Unsur Logam	Unsur Nonlogam	Kation	Anion	Rumus Kimia
${}_{11}\text{Na}$	${}_{17}\text{Cl}$			
${}_{19}\text{K}$	${}_{16}\text{S}$			
${}_{13}\text{Al}$	${}_{8}\text{O}$			

PROSES PEMBENTUKAN IKATAN ION

Buatlah proses pembentukan ikatan ion pada subtopik "Rumus Kimia"!

